This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

04-135787

(43)Date of publication of application: 11.05.1992

(51)Int.CI.

B41M 5/30

(21)Application number: 02-258537

(71)Applicant : FUJI PHOTO FILM CO LTD

(22)Date of filing: 27.09.1990

(72)Inventor: SUGIYAMA TAKEKATSU

Date of filing: 27.09.1990 (72)Inver

ISHIGE SADAO

YANAGIHARA NAOTO KAMIKAWA HIROSHI TATEISHI KEIICHI

(54) LIGHT-AND HEAT-SENSITIVE RECORDING MATERIAL

(57)Abstract:

PURPOSE: To enable red color to develop satisfactorily by using 1-substituted amino-3-alkoxybenzene-4-diazonium salt as a diazo compound and cyclohexane-1,3-dion derivative as a coupling component in an optically sensitive thermal recording material with a recording layer containing a diazo compound, a cou pling component and an organic base provided on a support. CONSTITUTION: One shown by formula I of diazo compounds is recommended. In addition, one shown by formula II of cyclohexane-1,3-dion derivatives is recommended. An organic base is added for the purpose of promoting a coupling reaction. One type alone or more than two different types combined of this organic base can be used. The basic materials are such as tertiary amines, piperidines, piperadines and morpholines as compounds containing nitrogen. It is recommended that 0.1 to 30 pts.wt. of coupling component and 0.1 to 30 pts.wt. of basic material be used for 1 pts.wt. of diazo compound. Thus red color can be developed satisfactorily and high shelf life of thermal recording sheet can be ensured.

(上式)、R1、R1 および月1 はギーでも展在っていてらまく、アルキの壁、アウルキル壁、アウルキル壁、アウルキル壁、アリーは高を振し、これらは変に重要率を発生していてもよく、81 保険に当ました第三に

「二式牛、 Rで は水表草子、 屋内 カルボ はル島。 シアノ 基 カい でれかを 多し、 R!、 R!、 カ!、 ド・ あよび R!は 知一でも 皮なってい でもよく、 水素 原子、 ハロ デッカ子、 アルチル 高、 アリッカ ギ、アラルナル 馬、 正 魚でミノ 野。 産場 カッポニ

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

19日本国特許庁(JP)

⑪特許出願公開

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 平4-135787

®Int. Cl. ⁵

識別記号 庁内整理番号

❸公開 平成 4年(1992)5月11日

B 41 M 5/30

6956-2H B 41 M 6956-2H

1 0 2 S 1 0 2 T

審査請求 未請求 請求項の数 4 (全10頁)

5/18

図発明の名称 感光感熱記録材料

②特 願 平2-258537

20出 願 平2(1990)9月27日

⑩発 明 者 杉 山 武 勝 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株式会

社内

⑩発 明 者 石 毛 貞 夫 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フィルム株式会

社内

⑩発 明 者 柳 原 直 人 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株式会

社内

@発 明 者 神 川 弘 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フィルム株式会

社内

⑪出 願 人 富士写真フイルム株式 神奈川県南足柄市中沼210番地

会社

最終頁に続く

明細書

1, 発明の名称

感光感熟記錄材料

- 2. 特許請求の範囲
- 1) 支持体上に、ジアソ化合物、カップリング成分、及び有機塩基を含有する記録層を設けた感光感熱記録材料において、該ジアゾ化合物が 1. 一を クロム塩であり、且つ、該カップリング成分がシームを サンー1、3ージオン誘導体であることを を特徴とする感光感熱記録材料。
- 2)請求項1に記載のジアゾ化合物の置換アミノ基の2つの置換基がアルキル基、アラルキル基、アリール基の中から選ばれ、これらが互いに結合して環状構造を形成していないことを特徴とする感光感熱記録材料。
- 3)請求項1に記載のジアゾ化合物の置換アミノ基とアルコキシ基の炭素数の総和が12以上であることを特徴とする感光感熱記録材料。
- 4) 請求項1 に記載のジアゾ化合物がマイクロカ

プセル中に含有されていることを特徴とする請求項1に記載の感光感熱記録材料。

3. 発明の詳細な説明

<産業上の利用分野>

本発明はジアゾ化合物(ジアゾニウム塩)の感光性を利用した記録材料に関し、特には赤発色型感光感熱記録材料に関する。

<従来の技術>

や感光層中にトリクロロ酢酸のような加熱によって酸としての性質を失う酸のアルカリ塩を含有するタイプ、高級脂肪酸アミドを発色助剤として用い加熱溶融によりジアゾ化合物及びカップリング成分を活性化させることを利用したタイプなどがある。

も、温度が土10°C位に制御されないと現像不 足になったり色調が変化したりするため、装置コ ストが高くなってしまう問題があった。また、こ のような高温現像のため使用するジアゾ化合物に とっても耐熱性の高いことが必要となるが、この ような化合物は高温度形成には不利になることが 多い。低温現像化(90°C~130°C)の試 みも多くなされているが、材料自体のシェルフラ イフの低下を伴う欠点があった。 このように熱 現像タイプは、湿式や乾式タイプに比べて保守上 のメリットは十分予想されながらいまだジアゾ記 録システムの主流を占めるに至っていないのが現 さて、支持体上にジアゾ化合物、 状である。 カップリング成分を含有する層を設けた材料を加 熱して所望の発色濃度を得るためには、加熱によ り各成分が瞬時に溶融、拡散、反応して発色色素 を生成させる必要があるが、この反応時に系を塩 基性にすることが反応を促進させる効果があり好 ましい。従って、低温加熱で実用上大きな障害と ならない程度の記録速度をもつ感光感熱記録材料

を作成するためには、塩基性物質を塗層中に含有させることが必須要件となる。

一方、感光感熱記録材料にとってコピー前保存中に地肌部が着色してきたり、発色濃度が低下してきたりすることをできるだけ抑えることも必須要件である。

このように良好なシェルフライフをもち、かつ記録速度の速い感光感熱記録材料を作成するために上述したいくつかの試みがされているが、依然として実用に耐える迄に至っていないのが現状である。

支持体上にジアゾ化合物、カップリング成分及び 塩基性物質を含有する熱現像し得る感光層を設け た記録材料において、該ジアゾ化合物をマイクロ カプセルの中に含有させること、更に、塩基性物 質の探索、マイクロカプセルの作り方などの観点 からも検討を続け、コピー前保存中の地肌着色を 抑えることに成功した(特開平2-54251 号)。また、ジアゾ化合物の保存安定性と油溶性 を高める目的で検討した結果、1-置換アミノー 3 - アルコキシベンゼン-4-ジアゾニウム塩が すぐれた性能を示すことを見出した(特願平2-1 6 9 4 9 0 号)。さらに本発明者らはカップリ ング成分との組み合わせを鋭意検討した結果、該 ジアゾニウム塩 が上記 特許 (特開平2-5425 1号)記載の該シクロヘキサンー1、3ージオン 誘導体と色相が極めて良好な赤系色素を生成する ことを見出し、本発明に至った。

従って、本発明の第1の目的は、特定のジアゾ 化合物と特定のカップリング成分の組み合わせを 用いることによって良好な赤系発色色相を与える 感光感熟記録材料を提供することにある。

本発明の第2の目的は、記録前の保存性(生保存性)に優れている感光感熱記録材料を提供することにある。

<問題点を解決するための手段>

本発明の上記諸目的は、支持体上に、ジアソ化合物、カップリング成分、及び有機塩基を含する記録層を設けた感光感熱記録材料においてする記録層を設けた感光であり、且つ、該シベンゼンジアソニウム塩であり、且つ、該オンジスング成分がシクロヘキサン・1、3ージオンスタインであることを特徴とする感光感熱記録材料によって選成された。

本発明に係るジアゾ化合物のうち、下記一般式(1)で表されなものが好ましい。

$$\begin{array}{c} R_1 \\ R_2 \end{array} N - \begin{array}{c} OR_3 \\ -N_2^+ \cdot \chi^- \end{array} \tag{$(\ 1\)$}$$

(上式中、R'、R'およびR'は同一でも異

更に、塩化亜鉛、塩化カドミウム、塩化スズなどを用いて錯化合物を形成させジアゾニウム塩の安 定化を行うことも出来る。

本発明に係るジアゾ化合物は、融点30℃ない し200℃のものが好ましいが、取り扱いの点から50℃ないし150℃のものが好ましい。

また、マイクロカブセル中に含有させる際、適当な溶剤(例えばリン酸トリクレジルなど)に溶解せしめて用いるため、これらの溶剤に対する適当な溶解度と、低い水溶性とを有していることが好ましい。具体的には、該溶剤に5%以上の溶解度と、水に1%以下の溶解度を有していることが好ましい。

本発明に係るジアゾ化合物は、感熱記録層中に 0.02~3g/m¹の範囲で用いられることが 好ましく、発色濃度の点から0.1~2g/m¹ の範囲で用いられることが好ましい。

以下に本発明に係るジアゾ化合物の具体例を示すが、本発明はこれによって限定されるものではない。

なっていてもよく、アルキル基、アラルキル基、 アリール基を表し、これらは更に置換基を有して いてもよく、 X ⁻ は酸アニオンを表す。)

一般式(1)において、R'、R'およびR'が置換基を有する場合、置換基としてはアルキル基、アリール基、ヒドロキシ基、アルキルオキシ基、アリールオキシ基、アルコキシカルボニル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、アシルアミノ基、ハロゲン原子、シアノ基などが挙げられる。

R'、R'およびR'の炭素数の総和は油溶性の点から12以上が好ましく、特には14以上が好ましい。

一般式(I)において、X²で表される酸アニオンの酸の具体例としては、例えば、下記の例が挙げられる。

C . F : . . . C O O H (n は 1 ~ 9 の整数) , C ... F : S O . H (m は 1 ~ 9 の整数) , 四フッ化ホウ素, テトラフェニルホウ素, ヘキサフルオロリン酸, 芳香族カルボン酸, 芳香族スルホン酸.

$$(A)$$
 $(n-C_8H_{17})$
 $(n-C_4H_9)_2N$
 $(n-C_4H_9)_2N$

 $O(n-C_6H_{13})$ $N_2^+PF_6^-$

(D) $\begin{array}{c} O(n-C_4H_9) \\ (n-C_8H_{17})_2N - \\ \hline \end{array} \\ -N_2^+ \cdot PF_6 \\ \end{array}$

(B)

(C)

$$(nC_6H_{13})_2N - OC_2H_4$$
 $-N_2^+ \cdot PF_6^-$

$$OC_2H_4O(n-C_4H_9)$$

 $(n-C_4H_9)_2N-P_6$

(M)

$$(n-C_6H_{13})_2N- (n-C_4H_{9})_2$$

$$(n-C_8H_{17})_2N$$
 $N_2^+ \cdot C_8F_{17}SO_3^-$

等が挙げられる。

本発明に係るシクロヘキサンー1、 3 ージオン 誘導体のうち、合成の容易さ、原材料の入手し易 さの点がらは、 4 位が置換カルボニル基やシアノ 基などの電子吸引性基または水素原子で置換され ているものが好ましい。

本発明に係るシクロヘキサンー1, 3 ージォン 誘導体のうち、下記一般式(II)で表される化合 物が好ましい。

$$(11) O - C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_3$$

$$(n-C_4H_9CHCH_2) N - N_2^+ \cdot PF_6^-$$

(J)
$$OC_2H_4S(n-C_8H_{17})$$

 $N-C_8H_{17}OCNH$ C_4H_9

$$\begin{array}{c|c}
& OC_2H_4S(n-C_8H_{17}) \\
& N_2^+ \cdot BF_4^- \\
& N_2^+ \cdot BF_4^-
\end{array}$$

(上式中、R・は水素原子、置換カルボニル基、シアノ基のいずれかを表し、R・、R・、R・、R・、R・、ないでも異なっていてもよく、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アリール基、アラルキル基、置換アミノ基、置換カルボニル基、シアノ基を表す。)

一般式(II)においてR・で表される基のうち水素原子、炭素原子数 2 ~ 2 5 のアルコキシカルボニル基、炭素原子数 2 ~ 2 5 のアルキルカルボニル基、炭素原子数 7 ~ 3 0 のアリールカルボニル基、シアノ基が好ましい。 特には水素原子数 2 ~ 1 5 のアルコキシカルボニル基、シアノ基が好ましい。

一般式 (II) においてR¹、R¹、R¹、R¹ およびR'で表される基のうち、水素原子、ハロ ゲン原子、炭素原子数1~20のアルキル基、炭 素原子数6~25のアリール基、炭素原子数7~ 25のアラルキル基、置換アミノ基が好ましい。 これらの基は更に置換基を有していてもよく、遺 換基としてはアルキル基、アリール基、ヒドロキ シ基、アルキルオキシ基、アリールオキシ基、ア ルキルチオ基、アリールチオ基、アシル基、アル コキシカルポニル基、アシルオキシ基、カルバモ イル基、アシルアミノ基、ハロゲン原子、シアノ 基などが挙げられる。R'、R'、R'、R'お よびR」で表される基が置換アミノ基を表す場 合、 炭素 原子 数 2 ~ 3 0 の ジア ルキ ル ア ミ ノ 基 、 炭素原子数2~30のアシルアミノ基が好まし R' & R', R' & R', R' & R', R 'とR'およびR'とR'は互いに結合してヘテ 口原子を含む環を形成していてもよい。

次に本発明に係るカップリング成分の具体例を下記に示すが、本発明はこれによって限定される

ものではない。

(1) (4)

$$(8) \qquad (11) \qquad c_{H_{11}} \qquad (13) \qquad (16)$$

$$(8) \qquad (11) \qquad c_{CO_1CH_3} \qquad (14) \qquad (17)$$

$$(11) \qquad c_{CO_1CH_3} \qquad (14) \qquad (17)$$

$$(14) \qquad c_{CO_1CH_3} \qquad (17)$$

$$(15) \qquad c_{CO_1CH_3} \qquad (18)$$

$$(12) \qquad (15) \qquad (18)$$

$$(15) \qquad c_{CO_1CH_3} \qquad (18)$$

$$(18) \qquad c_{CO_1CH_3} \qquad (18)$$

などが挙げられる。

本発明に使用されるマイクロカプセルは、 常圧 で40~95℃の沸点をもつ非水溶媒にジアゾニ

本発明において一般式(川)で表されるカップリング成分と共に色相調製等の目的で用いることができるカップリング成分としては、塩基性雰囲気でジアゾ化合物とカップリングして色素を形成するものであればいずれの化合物も可能である。

例えば、カルボニル基の隣にメチレン基を有するいわゆる活性メチレン化合物、フェノール誘導体、ナフトール誘導体などがあり、具体例として

また、本発明においてマイクロカブセルの壁を 形成する高分子物質は、ポリウレタン、ポリウレ アより選ばれる少なくとも1種により形成される ものであることが好ましい。

本発明において使用されるジアゾニウム塩を溶解させる非水溶媒としては、ハロゲン化炭化水 素、脂肪酸エステル、ケトン類、エーテル類より 選ばれる少なくとも1種の化合物であることが好ましい。

本発明に用いられるマイクロカブセルの壁を形

下記のものが挙げられ本発明の目的に合致する範囲で使用される。

レゾルシン、フロログルシン、 2 , 3 - ジヒド ロキシナフタレンー6ースルホン酸ナトリウム、 1 - ヒドロキシー 2 - ナフトエ酸モリホリノプロ ピルアミド、1. 5 - ジヒドロキシナフタレン、 2. 3ージヒドロキシナフタレン、2. 3ージヒ ドロキシー 6 ースルファニルナフタレン、2 ーヒ ドロキシー 3 ーナフトエ酸モルホリノプロピルア ミド、 2 - ヒドロキシー 3 - ナフトエ酸オクチル アミド、2-ヒドロキシー3-ナフトエ酸アニリ ド、ベンゾイルアセトニリド、1-フェニル-3 - メチルー 5 - ピラゾロン、1 - (2,4,6-トリクロロフェニル) - 3 - アニリノ - 5 - ピラ ゾロン、 2 ~ [3 ~ α ~ (2, 5 ~ ジー t e r t ーアミルフェノキシ) ープタンアミドベンヅアミ ド】フェノール、2,4-ビス-(ベンゾイルア セトアミノ) トルエン、1,3~ビス~(ピパロ イルアセトアミノメチル) ベンゼン

本発明において、熱現像時に系を塩基性にし

カップリング反応を促進する目的で有機塩基を加える。これらの有機塩基は、単独でも2種以上併用でも用いることができる。塩基性物質としては、第3級アミン類、ピペリジン類、ピペラジン類、アミジン類、フォルムアミジン類、ピリジン類、グアニジン類、モルホリン類等の含葉素化合物が挙げられる。

特には、N.Nービス(3-フェノキシー 2
ーヒドロキシブロピル)ピペラジン、N.Nー
にス〔3-(p-メチルフェノキシ)-2-ヒド
ロキシブロピル〕ピペラジン、N.Nービス
〔3-(p-メトキシフェノキシ)-2-ヒドロ
キシブロピル〕ピペラジン、N.Nービス(3
ーフェニルチオー2ーヒドロキシブロピル)ピペラジン、N.Nービス〔3-(β-ナフトキシ)-2-ヒドロキシブロピル
ーNーメチルピペラジン、1.4ービス(〔3-(N-メチルピペラジノ)-2-ヒドロキシ〕ブロピルオキシ

N - 〔3 - (β - ナフトキシ) - 2 - ヒドロキシ〕プロピルモルホリン、1, 4 - ピス〔(3 - モルホリノー2 - ヒドロキシ)プロピルオキシ〕ベンゼン、1, 3 - ビス〔(3 - モルホリノー2 - ヒドロキシ)プロピルオキシ〕ベンゼンなどのモルホリン類、N - (3 - フエノキシー2 - ヒドロキシプロピル)ピペリジン、N - ドデシルピペリジンなどのピペリジン数、トリフエニルグアニジン第のグアニジン類等が具体的には好ましい。

本発明において、ジアゾ化合物1重量部に対してカップリング成分は、0.1~30重量部、塩基性物質は、0.1~30重量部の割合で使用することが好ましい。

本発明においては、有機塩基の他にも発色反応を促進させる目的のために発色助剤を加えることができる。

本発明の発色助剤に含まれるものとして、例えば低エネルギーで迅速かつ完全に熱現像が行われ

るように、感光層中にフェノール誘導体、デファノール誘導体、アルコキシ置換ペンゼン類、トーン類、ヒドロキシ化合物をつかったの、カップ・サインができる。これらの化合物は、カップ・サインができる。は、生物質の融点を低下させるが、あるいは、マイクロカブセルをの熱透るものと考えられる。

本発明の発色助剤にはまた、熱融解性物質も含まれる。熱融解性物質は、常温では固体であって加熱により融解する融点50°℃~150°℃の物質であり、ジアン化合物、カップリング成ののは塩基性物質を溶かす物質である。これのの化合物の具体例としては、脂肪酸アミド、ケトン化合物、尿素化合物、エステル類等が挙げられる。

本発明に用いられるカップリング成分は、 塩基性物質、 その他の発色助剤等とともに、 サンドミル等により水溶性高分子とともに固体分散して用

本発明の記録材料には、コピー後の地肌部の記録材料には、コピー後の地肌部の地質を軽減する目的で光重合性組成物等を発生剤(光照射により遊離基発生剤(光明射にきるができるが変離を発生剤が発生が変が、キノンはを発生が変が、カンスを動き、対対が変が、が発生剤をの、の1~5 重量部が好ましい。

また的様に苦されている。 とこって、物がに対するに苦されている。 とれている。 という。 はんしょう。 はんしょう はんしょく はんしょう はんしょう はんしょう はんしょく はんしん はんしん はんしょく はんしょく はんしょく はんしん はんしんしん はんしんしんしん はんしんしん はんしん はん

前記遊離基発生剤やビニルモノマーは、ジアゾ 化合物と共にマイクロカプセル中に含有されて用 いることもできる。

本発明では以上の素材の他に酸安定剤としてクエン酸、酒石酸、シュウ酸、ホウ酸、リン酸、ピロリン酸等を添加することができる。

本発明の記録材料は、ジアゾ化合物を含有した

また本発明で支持体として使用される合成樹脂フィルムは、現像過程での加熱に対しても変形せず、寸法安定性を有する公知の材料の中から任意に選択することができる。このようなフィルムとしては、ポリエチレンテレフタレートやポリブチ

本発明の支持体としては、通常の感圧紙や感熱紙、乾式や湿式のジアゾ複写紙などに用いられる紙支持体はいずれも使用することができる他、アルキルケテンダイマー等の中性サイズ剤によりサイジングされたpH5~9の中性紙(特願昭55 -14281号記載のもの)、特開昭57-11

レンテレフタレート等のポリエステルフィルム、 三酢酸セルロースフィルム等のセルロース誘導体 フィルム、ポリスチレンフィルム、ポリブロピレ ンフィルム、ポリエチレン等のポリオレフィン フィルム等が挙げられ、これら単体であるいは貼 り合わせて用いることができる。支持体の厚みと しては、20~200μのものが用いられる。

加熱して現像する工程において、加熱手段としては、熱ペン、サーマルヘッド、赤外線、高周波、ヒートブロック、ヒートローラー等を用いることができる。

以下、本発明を実施例によって更に詳述するが 本発明はこれらの実施例によって制限されるもの ではない。

実施例 1

nmに極大値をもつランプを使用した。次いで、 120℃に加熱したヒートプロックにより3秒間 加熱して画像を形成した。また、先に120℃に 加熱したヒートプロックにより加熱した後、42 0nmに吸収極大を持つランプで全面露光した場合にも、画像を形成した。マクベス濃度計にて発 色部の濃度を測定したところ、それぞれ1.25 であった。

実施例2、3

実施例 1 で用いた化合物(2)の代わりに、化合物(9)(実施例 2)、化合物(1 5)(実施例 3)を用いてカプラー/塩基乳化液を得た他は実施例 1 と同様な操作を行い、記録材料を作成し画像を形成させた。マクベス濃度計にて発色部の濃度を測定したところ、それぞれ 1 . 2 2 (実施例 2)、1 . 2 1 (実施例 3)であった。

実施例4、5

実施例 1 で用いた 1 ージヘキシルアミノー 3 ー ヘキシルオキシベンゼンー 4 ージアゾニウムヘキ サフルオロリン酸塩の代わりに、 1 ージブチルア 〔カプラー/塩基乳化液 B の調製〕:本発明カップリング成分具体的化合物例(2) 1 0 部、トリフェニルグアニジン 5 部、リン酸トリクレジル 3 部を酢酸エチル 5 0 部に溶かし、1 5 %ポリビニルアルコール水溶液 2 0 0 部に加えてホモジナイザーで乳化分散した。これを 3 0 ℃に保って酢酸エチルを除去し、乳化液 B を得た。乳化物の平均粒子系は 0 . 5 μであった。

【本発明の記録材料の作成】:上記カプセル液A 5 0 部に、乳化液B 5 0 部を加えて塗布液とした。このとふ液を平滑透明なポリエチレンテレフタレートフイルム(厚さ 7 5 μm)にコーティングパーを用いて乾燥重量 1 0 g / m ' になるように塗布し、5 0 ℃ 1 分間乾燥し記録材料を作成した

[発色および定着の試験]

上記記録材料にテスト用原稿(トレーシングペーパーに直径3cmの円を2B鉛筆で均一に黒く塗ったもの)を上に重ねて蛍光灯により電光した。このとき、蛍光灯の発光スペクトルは420

ミノー 3 ー ブトキシベンゼンー4 ージアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩(実施例 4)、1 ージオクチルアミノー3 ーオクチルオキシベンゼンー4ージアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩(実施例 5)を用いてカブセル液を得た他は実施例 1 と同様な操作を行い、記録材料を作成し画像を形成しせた。マクベス濃度計にて発色部の濃度を測定したところ、それぞれ1.22(実施例 4)、1.21(実施例 5)であった。

比較例 1

実施例 1 で用いた化合物(2)の代わりに、1 ーフエニルー 3 ーオクチルオキシカルボニルピラ ゾリー 5 ーオンを用いてカプラー/塩基乳化液を 得た他は実施例 1 と同様な操作を行い、画像を形成させた。マクベス濃度計にて発色部の濃度を測 定したところ 1 . 2 1 であった。

比較例 2、3

実施例 1 で用いた 1 ージブチルアミノー 3 ープトキシベンゼンー 4 ージアゾニウムヘキサフルオロリン酸塩の代わりに、1 ーモルホリノー 3 ープ

、トキシベンセンー4ージアソニウムへキサフルオロリン酸塩(比較例2)、1ーモルホリノー2、5ージブトキシベンセンー4ージアソニウムへキサフルオロリン酸塩(比較例3)を用いてカプセル液を得た他は実施例1と同様な操作を行い、画像を形成させた。マクベス濃度計にて発色部の濃度を測定したところ、それぞれ1、20(比較例2)、1、19(比較例3)であった。

次に、得られた記録材料の発色色相の測定と生保存性の比較試験を行った。

発色色相の測定は形成した画像を目視することにより行った。

生保存性の試験は室温保存した感熱記録シートと60℃、30%RHの条件下72時間強制保存した感熱記録シートの熱板による発色濃度の差で比較した。

着色濃度の変化はマクベス反射濃度計により測定した。

発色色相、着色濃度の結果を第1表に示す。

〔第 1 表〕

記録材料の発色色相と強制保存前後の着色濃度

				i	発	色	:			蒼		色		濃		度		
				į	色	相	!	強	制	保	存	前	:	強	制	保	存	後
実	施	例	1	:		赤	1		1	•	3	7	į		1		2	5
実	施	例	2			赤	i		1		3	4			1		2	2
実	施	例	3	:		赤	:		1		3	3			1		2	1
実	施	例	4	i		赤	ŀ		1		3	4	{ :		1		2	3
実	施	例	5			赤			1		3	3	:		1		2	0
比	較	5 4	1	i	青	紫	i		1		3	1	ı		1	<u>.</u>	1	2
比	較	例	2	į	橙	赤	!		1		3	0	!		1		1	3
比	較	5 1	3	ı	橙	赤	1		1		2	9	1		0		5	0

これらの結果より本発明のジアゾ化合物とカップ リング成分の組み合わせを用いることにより、目 的とする赤系の発色色相が得られ、かつ感熱記録 シートの生保存性もすぐれていることがわかる。

特許出願人 富士写真フイルム株式会社

第1頁の続き

②発 明 者 立 石 桂 一 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株式会社内